Уровнять, используя метод электронного баланса

HNO2 = HNO3 +NO + H2O

Na2SO3 + KJO3 +H2SO4 = J2 + Na2SO4 + K2SO4 +H2O

Рассчитать энергию Гиббса при температуре 400 К

2C2H5OH (г) = C4H6 (г)+ 2H2O (г)+ H2 (г)

Написать выражение для константы равновесия гетерогенной реакции

С(к) +Н2О(г) ↔ СО(г) + Н2(г) ∆Н х.р. ˃ 0

Как следует изменить температуру, давление и концентрацию веществ, чтобы сместить равновесие в сторону обратной реакции?

В каком объеме раствора с молярной концентрацией 1 моль/л содержится 114 г Al2(SO4)3?

Составьте схему, напишите электронные уравнения электродных процессов и вычислите ЭДС медно-кадмиевого гальванического элемента, в котором

 [ Cd2+]=0,8 моль/л, а [Cu2+]=0,01 моль/л.

Составьте электронные уравнения процессов, происходящих на угольных электродах при электролизе раствора CuCI2. Вычислите массу меди, выделившейся на катоде, если на аноде выделилось 560 мл газа (н.у.).